

## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2002-096415

(43)Date of publication of application : 02.04.2002

(51)Int.Cl.

B32B 7/02  
B05D 5/00  
B05D 7/24  
B32B 5/18  
E04B 1/64  
E04B 1/74

(21)Application number : 2000-289393

(71)Applicant : SK KAKEN CO LTD

(22)Date of filing : 22.09.2000

(72)Inventor : ONOE SEIICHI

## (54) LOW-POLLUTING COOLING LAMINATED FILM STRUCTURE

## (57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To simply obtain cooling effect without any special equipment and without artificial water supply or water sprinkling, and make the cooling effect last long.

SOLUTION: A moisture permeable film of which tangential angle to water surface is 70 degrees or less is laminated on a moisture absorbing/emitting layer of which moisture absorbing/emitting property has hysteresis. As the moisture absorbing/emitting film the following is desirable. (a) A moisture absorbing ratio of a moisture absorbing/emitting polymer binder is 10% or more at temperature of  $20 \pm 2^{\circ}$  C and relative humidity of  $45 \pm 5\%$ . (b) Porous powders of which moisture absorbing/emitting property shows hysteresis are contained. As the moisture permeable layer, it is desirable that the tangential angle to the water surface is 70 degrees or less, and its moisture permeability is 40 g/m<sup>2</sup>.24H or more.

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開2002-96415

(P2002-96415A)

(43) 公開日 平成14年4月2日 (2002. 4. 2)

(51) Int.Cl. <sup>7</sup>	識別記号	F I	デ-マコード* (参考)
B 3 2 B 7/02		B 3 2 B 7/02	2 E 0 0 1
B 0 5 D 5/00		B 0 5 D 5/00	H 4 D 0 7 5
	7/24 3 0 2	7/24	3 0 2 Y 4 F 1 0 0
B 3 2 B 5/18		B 3 2 B 5/18	
E 0 4 B 1/64		E 0 4 B 1/64	D
審査請求 未請求 請求項の数 8 O L (全 10 頁) 最終頁に続く			

(21) 出願番号 特願2000-289393(P2000-289393)

(22) 出願日 平成12年9月22日 (2000. 9. 22)

(71) 出願人 000180287

エスケー化研株式会社

大阪府茨木市南清水町4番5号

(72) 発明者 尾上 誠一

大阪府茨木市清水1丁目25番10号 エスケー

化研株式会社研究所内

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 低汚染型クーリング性被膜積層構造

(57) 【要約】

【課題】 特別な設備を必要とせず、人工的な水の供給や散水が不要で、簡便にクーリング効果が得られ、さらに、そのクーリング効果が長期に持続するような積層被膜を提供する。

【解決手段】 水蒸気吸脱着性がヒステリシス特性を有する吸放湿層の上に、表面の水に対する接触角が70°以下であり、水蒸気透過性を有する透湿層を積層する。吸放湿層としては、(a) 温度20±2℃、相対湿度45±5%における吸湿率10%以上である吸放湿性高分子バインダー、(b) 水蒸気吸脱着性がヒステリシス特性を示す多孔質粉体を含有することが望ましい。透湿層は、表面の水に対する接触角70°以下、透湿度40g/m<sup>2</sup>・24H以上の被膜であることが望ましい。

## 【特許請求の範囲】

【請求項 1】水蒸気吸脱着性がヒステリシス特性を有する吸放湿層の上に、表面の水に対する接触角が  $70^\circ$  以下であり、水蒸気透過性を有する透湿層を積層することを特徴とするクーリング性被膜積層構造。

【請求項 2】吸放湿層が、(a) 温度  $20 \pm 2^\circ\text{C}$ 、相対湿度  $45 \pm 5\%$  における吸湿率  $10\%$  以上である吸放湿性高分子バインダー、(b) 水蒸気吸脱着性がヒステリシス特性を示す多孔質粉体を含有し、(a) の固形分  $100$  重量部に対し、(b)  $10 \sim 80$  重量部であり、透湿層が、表面の水に対する接触角が  $70^\circ$  以下であり、JISZ 0208 による透湿度で  $40 \text{ g/m}^2 \cdot 24 \text{ H}$  以上の被膜であることを特徴とする請求項 1 に記載の低汚染型クーリング性被膜積層構造。

【請求項 3】吸放湿層が、(a-1) 合成樹脂、(a-2) 温度  $20 \pm 2^\circ\text{C}$ 、相対湿度  $45 \pm 5\%$  における吸湿率  $10\%$  以上である吸放湿性合成樹脂微粒子、(b) 水蒸気吸脱着性がヒステリシス特性を示す多孔質粉体を含有し、(a-1) の固形分  $100$  重量部に対し、(a-2)  $2 \sim 40$  重量部、(b)  $10 \sim 80$  重量部であり、透湿層が表面の水に対する接触角が  $70^\circ$  以下であり、JISZ 0208 による透湿度で  $40 \text{ g/m}^2 \cdot 24 \text{ H}$  以上の被膜であることを特徴とする請求項 1 に記載の低汚染型クーリング性被膜積層構造。

【請求項 4】(a-1) が反応性官能基含有合成樹脂エマルジョン、(a-2) が反応性官能基含有合成樹脂微粒子であり、さらに (a-1) および (a-2) と反応可能な官能基を有する (c) 架橋剤を含有することを特徴とする請求項 3 に記載のクーリング性被膜積層構造。

【請求項 5】(b) が比表面積  $100 \text{ m}^2/\text{g}$  以上の多孔質粉体であることを特徴とする請求項 2 から請求項 4 の何れかに記載の低汚染型クーリング性被膜積層構造。

【請求項 6】透湿層が、(p) 合成樹脂及び、(q) アルコキシシラン化合物を含有することを特徴とする請求項 1 から請求項 5 の何れかに記載の低汚染型クーリング性被膜積層構造。

【請求項 7】(q) が、(q-1) 炭素数  $1 \sim 3$  のアルコキシル基と炭素数  $4 \sim 12$  のアルコキシル基を含有するアルコキシシランの縮合物であることを特徴とする請求項 6 に記載の低汚染型クーリング性被膜積層構造。

【請求項 8】(q) が (q-2) 繰り返し単位の炭素数が  $1 \sim 4$  のポリオキシアルキレン基と炭素数が  $1 \sim 4$  のアルコキシル基を含有するアルコキシシランの縮合物であることを特徴とする請求項 6 に記載の低汚染型クーリング性被膜積層構造。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【発明の属する技術分野】本発明はクーリング性を必要とする部位、主として土木構造物や建築物の屋根や屋上、外壁の表面に適用することで、太陽光照射時等の表

面温度上昇時、特に夏期の日中においてもクーリング効果を発揮することができる被膜積層構造に関するものである。

## 【0002】

【従来技術】近年、都市部において、コンクリート建造物や冷房等から排出される人工放熱などにより、都市気候が作り出されている。特に夏期において都市部における温度の上昇は著しく、そのため建物内の冷房使用が頻繁になり、消費電力エネルギーが増加してしまう。このような日射による蓄熱、室内温度の上昇を抑制する方法の一つとして、水の蒸発潜熱を利用した方法が考案されている。例えば、日射によって温度の上昇を生じた屋上や屋根に散水したり、さらにこれを持続させるために予めこれらの表面に吸水性物質等の保水体を被覆しておいたりするものである。このような表面の冷却方法では、人工的に保水体へ給水を行うために新たに設備が必要となるため、コストの面で大きな負担となり、また、屋上や屋根の構造も変えるという煩雑性を伴う問題があった。また、最近、都心や都市近郊部においては、自動車等からの排出ガスにより、大気中に油性の汚染物質が浮遊している状況であり、それら油性の汚染物質が、建築物等の表面被膜に付着した場合には、著しいすす状あるいはすじ状の汚染を生じ、都市景観の向上のため施した塗装仕上げが、意味をなさない場合があった。また、このような汚染物質は、太陽光中の赤外線吸収能が非常に高く、結果として汚染物質が蓄熱場として作用するため、基材の著しい温度上昇をまねいていた。

## 【0003】

【発明が解決しようとする課題】本発明は、このような点に鑑みなされたもので、特別な設備を必要とせず、人工的な水の供給や散水が不要であり、簡便にクーリング効果が得られ、さらに、そのクーリング性が長期に持続するような積層被膜を提供するものである。

## 【0004】

【課題を解決するための手段】これらの課題を解決するため、本発明者らは鋭意、検討を行い、特定の吸放湿層の上に、特定の透湿層を積層することを見出した。すなわち、本発明は以下の特徴を有するものである。

1. 水蒸気吸脱着性がヒステリシス特性を有する吸放湿層と、水蒸気透過性を有する透湿層を積層することを特徴とするクーリング性被膜積層構造。

2. 吸放湿層が、(a) 温度  $20 \pm 2^\circ\text{C}$ 、相対湿度  $45 \pm 5\%$  における吸湿率  $10\%$  以上である吸放湿性高分子バインダー、(b) 水蒸気吸脱着性がヒステリシス特性を示す多孔質粉体を含有し、(a) の固形分  $100$  重量部に対し、(b)  $10 \sim 80$  重量部であり、透湿層が、(c) 表面の水に対する接触角が  $70^\circ$  以下であり、JISZ 0208 による透湿度で  $40 \text{ g/m}^2 \cdot 24 \text{ H}$  以上の被膜であることを特徴とする請求項 1 に記載の低汚染型クーリング性被膜積層構造。

3. 吸放湿層が、(a-1) 合成樹脂、(a-2) 温度  $20 \pm 2^\circ\text{C}$ 、相対湿度  $45 \pm 5\%$  における吸湿率  $10\%$  以上である吸放湿性合成樹脂微粒子、(b) 水蒸気吸脱着性がヒステリシス特性を示す多孔質粉体を含有し、

(a-1) の固形分  $100$  重量部に対し、(a-2)  $2 \sim 40$  重量部、(b)  $10 \sim 80$  重量部であり、透湿層が表面の水に対する接触角が  $70^\circ$  以下であり、JIS Z 208 による透湿度で  $40 \text{ g/m}^2 \cdot 24 \text{ H}$  以上の被膜であることを特徴とする 1. に記載の低汚染型クーリング性被膜積層構造。

4. (a-1) が反応性官能基含有合成樹脂エマルション、(a-2) が反応性官能基含有合成樹脂微粒子であり、さらに (a-1) および (a-2) と反応可能な官能基を有する (c) 架橋剤を含有することを特徴とする 3. に記載の低汚染型クーリング性被膜構造。

5. (b) が比表面積  $100 \text{ m}^2/\text{g}$  以上の多孔質粉体であることを特徴とする 2. から 4. の何れかに記載の低汚染型クーリング性被膜構造。

6. 透湿層が、(p) 合成樹脂及び、(q) アルコキシシラン化合物を含有することを特徴とする 1. から 5. の何れかに記載の低汚染型クーリング性被膜積層構造。

7. (q) が、(q-1) 炭素数  $1 \sim 3$  のアルコキシル基と炭素数  $4 \sim 12$  のアルコキシル基を含有するアルコキシシランの縮合物であることを特徴とする 6. に記載の低汚染型クーリング性被膜積層構造。

8. (q) が (q-2) 繰り返し単位の炭素数が  $1 \sim 4$  のポリオキシアルキレン基と炭素数が  $1 \sim 4$  のアルコキシル基を含有するアルコキシシランの縮合物であることを特徴とする 6. に記載の低汚染型クーリング性被膜積層構造。

#### 【0005】

【発明の実施の形態】以下、本発明をその実施の形態とともに詳細に説明する。本発明は水蒸気吸脱着性がヒステリシス特性を有する吸放湿層と、水蒸気透過性を有する透湿層を積層することを特徴とするクーリング性被膜積層構造に関するものであり、この被膜は、大気中の水蒸気を自律的に吸湿し、太陽光による熱によってその水分が気化し、太陽光による熱量を水の蒸発潜熱に置換することで冷却効果（以下、「クーリング効果」という。）が発揮され、夏期の冷房使用による消費電力エネルギーの節約を図ることができる。また、被膜形成後に生ずる降雨により、その表面に付着した汚染物質を流れ落とすソイルリリース効果を有し、結果として、太陽光中の赤外線吸収能が非常に高い汚染物質が蓄熱場を形成しないことにより、被膜自身の温度上昇を防止し、且つ被膜表面の穴が汚染物で塞がれないことで、被膜の吸放湿能を低下させないようにするものである。

【0006】[吸放湿層]本発明の吸放湿層は、水蒸気吸脱着性がヒステリシス特性を有するものであれば特に限定されるものではないが、一例としての好ましい態様

は、吸放湿層が、(a) 温度  $20 \pm 2^\circ\text{C}$ 、相対湿度  $45 \pm 5\%$  における吸湿率  $10\%$  以上である吸放湿性高分子バインダー（以下「(a) 成分」という。）、(b) 水蒸気吸脱着性がヒステリシス特性を示す多孔質粉体（以下「(b) 成分」という。）を含有し、(a) 成分の固形分  $100$  重量部に対し、(b) 成分  $10 \sim 80$  重量部である場合である。また、(a) 成分が、(a-1) 合成樹脂（以下「(a-1) 成分」という。）と、(a-2) 温度  $20 \pm 2^\circ\text{C}$ 、相対湿度  $45 \pm 5\%$  における吸湿率  $10\%$  以上である吸放湿性高分子（以下「(a-2) 成分」という。）を複合させたものでもよい。特に、

(a-1) 成分が反応性官能基含有合成樹脂エマルション、(a-2) 成分が反応性官能基含有合成樹脂微粒子であり、さらに (a-1) 成分および (a-2) 成分と反応可能な官能基を有する (c) 架橋剤（以下「(c) 成分」という。）を含有する場合には、吸放湿層内に架橋構造を導入することになり、より吸放湿性の向上が得られる。尚、(a-1) 成分および (a-2) 成分を複合させる場合には、(a-1) 成分の固形分を  $100$  重量部に対して、(a-2) 成分を  $2 \sim 40$  重量部、

(b) 成分を  $10 \sim 80$  重量部とすることが好ましい。【0007】ここで水蒸気吸脱着性のヒステリシス特性とは、図 1 に示すように、相対湿度を横軸に、水蒸気吸脱着量を縦軸に取った場合の吸脱着等温線で、吸着等温線より脱着等温線が上側になることを意味するものである。このようなヒステリシス特性により、大気中の水蒸気を吸着した吸放湿層が、温度の上昇とともに水蒸気を脱着し、その際に蒸発潜熱を奪うため、被膜の温度上昇を押さえることができるといえるものである。さらに、このヒステリシス特性によって、夜間等の温度の低い状態において、大気中の水蒸気を吸着し、温度が高い昼の間は脱着による温度上昇抑制効果が持続するものである。

【0008】次に、本発明の好ましい態様の一例において、吸放湿層の (a) 成分としては、特に限定されるものではなく、温度  $20 \pm 2^\circ\text{C}$ 、相対湿度  $45 \pm 5\%$  における吸湿率  $10\%$  以上のものであれば天然、合成を問わず高分子が使用できる。

【0009】なお、温度  $20 \pm 2^\circ\text{C}$ 、相対湿度  $45 \pm 5\%$  における吸湿率とは、試料を  $120^\circ\text{C}$  にて  $1$  時間乾燥した後、温度  $20 \pm 2^\circ\text{C}$ 、相対湿度  $45 \pm 5\%$  の恒温恒湿器にて  $24$  時間吸湿させたときの重量変化より求められる値である。

【0010】一方、(a) 成分として、(a-1) 成分と (a-2) 成分を複合させる場合には、(a-1) 成分として、エチレン系、酢酸ビニル系、アルキッド系、塩化ビニル系、アクリル系、ウレタン系、シリコン系、フッ素系等、あるいはこれらの複合系等の水系、溶剤系の何れの樹脂も使用することができる。特に、アクリル系、ウレタン系、シリコン系、フッ素系から選ばれる  $1$  種または  $2$  種以上の樹脂を用いると耐候性を高めること

ができ好ましい。

【0011】また、(a-1)成分として、反応性官能基含有合成樹脂エマルジョンを使用することは、後述する吸放湿性合成樹脂微粒子とともに架橋剤を配合することで、架橋構造が吸放湿層に導入され、より吸放湿性が向上するためより好ましい。反応性官能基としては、後述の架橋剤の官能基と反応可能であるものが使用できる。このような官能基の組み合わせとしては、例えば、カルボキシル基と金属イオン、カルボキシル基とカルボジイミド基、カルボキシル基とエポキシ基、カルボキシル基とアジリジン基、カルボキシル基とオキサゾリン基、水酸基とイソシアネート基、カルボニル基とヒドラジド基、エポキシ基とアミノ基、等があげられる。

【0012】本発明では(a-1)成分の反応性官能基として、特に、カルボキシル基が好適に用いられる。カルボキシル基含有合成樹脂エマルジョンは、カルボキシル基を有する単量体(以下「(i)成分」という)を共重合することにより得られる。(i)成分としては、例えば、アクリル酸、メタクリル酸、クロトン酸、マレイン酸、イタコン酸、フマル酸などのエチレン性不飽和カルボン酸等、及びこれらのアンモニウム塩、有機アミン塩、アルカリ金属塩等があげられる。これらは単独で、または2種以上を混合して使用することができる。

【0013】次に、本発明の好ましい態様の一例において、(a-2)成分は、多量な水蒸気吸脱着量と速い水蒸気吸着速度を保持するためのものである。(a-2)成分は温度 $20 \pm 2^\circ\text{C}$ 、湿度 $45 \pm 5\%$ における吸湿率10%以上のものであり、本発明組成物に吸放湿性能を付与する成分である。より好ましくは反応性官能基含有合成樹脂微粒子であり、前述の反応性官能基含有合成樹脂エマルジョンとともに架橋剤を配合することで、架橋構造が吸放湿層に導入され、より吸放湿性が向上する。このような反応性官能基としては、前述の反応性官能基含有合成樹脂エマルジョンと同様に種々のものが使用可能であるが、本発明では特に、カルボキシル基が好適に用いられる。また、この(a-2)成分の混合量は、

(a-1)成分の固形分100重量部に対して2~40重量部が好ましい。この混合量が2重量部未満では吸放湿率が低下し、また単位時間における吸湿率が低下してしまうため好ましくない。40重量部を超えると被膜にクラックが生じやすくなるため好ましくない。

【0014】(a-2)成分にカルボキシル基を導入する方法としては、特に限定されないが、例えば、カルボキシル基を有する単量体の単独重合あるいは共重合可能な他の単量体との共重合による方法、(メタ)アクリロニトリル等のシアノ基含有単量体を共重合した重合体に加水分解処理を施す方法、アルケン、ハロゲン化アルキル、アルコール、アルデヒド等の酸化による方法、等があげられる。吸放湿性高分子のカルボキシル基含有量は、 $1\text{mmol/g}$ 以上であることが望ましい

10

20

30

40

50

【0015】次に、本発明の好ましい態様の一例において、(b)成分は、より水蒸気吸脱着量を増加させるとともに、ゆっくりとした水蒸気脱着速度を有するため、水の気化潜熱による温度上昇抑制効果を長時間保持するためのものである。このような水蒸気吸脱着性がヒステリシス特性を示す粉体は、特に限定されるものではないが、その比表面積が $100\text{m}^2/\text{g}$ 以上の多孔質粉体が好ましい。具体的には、シリカゲル、ゼオライト、硫酸ナトリウム、アルミナ、活性炭、アロフェン等の粘土鉱物の多孔質粉体を使用することができる。このうち特に、シリカゲル、ゼオライト、活性炭、アロフェンが好ましく、さらに好ましくはシリカゲルが用いられる。なお、比表面積はBET法により求めた。

【0016】(b)成分は、特に相対湿度が40~80%の領域において水蒸気吸着量と水蒸気脱着量の差が大きいものほど好ましい。また、(b)成分の混合量は(a)成分の固形分100重量部に対して、10~80重量部が好ましい。また、(a-1)成分と、(a-2)成分を複合させる場合には、(a-1)の固形分を100重量部に対して、(a-2)を2~40重量部、(b)を10~80重量部とすることが好ましい。

(b)成分の混合量が10重量部未満では吸放湿量の低下が生じ、ヒステリシス特性が失われることになる。80重量部を超えると被膜にクラックが生じやすくなるため好ましくない。

【0017】本発明の(a-1)成分として反応性官能基含有合成樹脂エマルジョンを、(a-2)成分として反応性官能基含有合成樹脂微粒子を使用する場合には、(a-1)成分及び(a-2)成分の反応性官能基と反応可能な官能基を有する(c)成分を使用する。本発明組成物においては、(c)成分が含まれることにより、被膜の強度や密着性が向上し、さらには優れた吸放湿性を発揮することができる。(c)成分は、これらの官能基を一分子中に二個以上含むことが望ましい。また、

(c)成分の形態としては、エマルジョンタイプ、水溶性タイプのいずれでもよい。(c)成分の官能基としては、(a-1)成分及び(a-2)成分と反応可能なものである限り限定されないが、本発明では特に、カルボキシル基と反応可能な官能基であるカルボジイミド基、エポキシ基、アジリジン基、オキサゾリン基等が好適に用いられる。

【0018】(c)成分の具体例としては、例えば、カルボジイミド基を含む架橋剤として、特開平10-60272号公報、特開平10-316930号公報、特開平11-60667号公報等に記載のもの等、エポキシ基を含む架橋剤として、ポリエチレングリコールジグリシジルエーテル、ポリヒドロキシアルカンポリグリシジルエーテル、ジグリセロールポリグリシジルエーテル、ソルビトールポリグリシジルエーテル等、アジリジン基を含む架橋剤として、2, 2-ビスヒドロキシメチルブ

タノールートリス〔3-(1-アジリジニル)プロピオネート〕、1,6-ヘキサメチレンジエチレンウレア、ジフェニルメタン-ビス-4,4'-N,N'-ジエチレンウレア等、オキサゾリン基を含む架橋剤として、2-ビニル-2-オキサゾリン、2-ビニル-4-メチル-2-オキサゾリン、2-ビニル-5-メチル-2-オキサゾリン、2-イソプロペニル-2-オキサゾリン等の重合性オキサゾリン化合物を該化合物と共重合可能な単量体と共重合した樹脂等、があげられる。吸放湿層においては、上記成分の他、通常塗料に配合する各種の添加剤、例えば、顔料、骨材、増粘剤、可塑剤、防腐剤、防霉剤、防藻剤、造膜助剤、凍結防止剤、乾燥調整剤、分散剤、紫外線吸収剤、酸化防止剤等を本発明の効果を損なわない程度に適宜配合してもよい。また、本発明の吸放湿層は、本発明の効果を損なわなければ、硬質であっても、弾性であっても特に限定はされない。

【0019】[透湿層]本発明の透湿層は水に対する接触角が $70^\circ$ 以下で透湿性を有するものであれば特に限定されるものではないが、透湿性については、JISZ 0208による透湿度で $40\text{ g/m}^2 \cdot 24\text{ H}$ 以上の被膜を形成することが望ましい。このような被膜は各種の顔料、充填材、添加剤等の種類や量を適宜調整して得ることができる。このような透湿層を形成することにより、吸放湿層が外気や太陽光線に直接触れることがなくなる結果、吸放湿層の被膜劣化を抑制し、吸放湿効果が長期にわたって持続可能となる。(p)合成樹脂としては、エチレン系、酢酸ビニル系、アルキッド系、塩化ビニル系、アクリル系、ウレタン系、シリコン系、フッ素系等、あるいはこれらの複合系等の水系、溶剤系の何れの樹脂も使用することができる。特に、アクリル系、ウレタン系、シリコン系、フッ素系から選ばれた1種または2種以上の樹脂を用いると特に耐候性を高めることができ好ましい。ここで透湿度が $40\text{ g/m}^2 \cdot 24\text{ H}$ 未満の場合には、吸放湿層の自律的な吸放湿作用は劣るが、積層被覆膜全体の吸放湿作用と耐久性、耐候性、耐薬品性等の要求性能のバランスを考慮し適宜選択すれば良い。

【0020】他方、本発明の透湿層では、表面の水に対する接触角を $70^\circ$ 以下とする。透湿層がこのような表面特性を有することにより、大気中の塵埃等の汚染物質が付着した場合においても、降雨による雨水で、主として親油性の汚染物質を洗い流すことができる。このような透湿層は、基本的に被膜表面を親水性とすることで、このような作用を機能させている。したがって、このような透湿層を形成する塗料組成物は、被膜表面を親水性にするものであれば、特に限定されるものではないが、例えば水酸基、カルボキシル基、アミノ基、アミド基等の親水性基ないしは親水性セグメントとしてポリアルキレンオキサライド、ポリオキサゾリン、ポリアミド等を有するポリマーを水系、溶剤系の被膜形成バインダーとし

て使用する。水系、溶剤系の一般的なバインダーに、被膜形成後に親水性を付与する成分を配合する。等の方法があげられる。

【0021】本発明では、親水性付与成分として、アルコキシシラン化合物(以下、(q)成分という。)を用いることが好ましい。一般的に(q)成分が、被膜を形成するバインダー中に混合されると、被膜形成途中において被膜の表面に局在化し、被膜表面を親水性にすることができる。本発明では、被膜表面への局在化のしやすさと表面親水化の早期発現の点から、特に、(q)成分として、(q-1)炭素数が1~3のアルコキシシラン基と、炭素数が4~12のアルコキシシラン基を含有するアルコキシシランの縮合物(以下、「(q-1)成分」という。)、または、(q-2)繰返し単位の炭素数が1~4のポリオキシアルキレン基と、炭素数が1~4のアルコキシシラン基を含有するアルコキシシランの縮合物(以下、「(q-2)成分」という。)、を使用することが望ましい。

【0022】(q-1)成分においては、アルコキシシラン基が、炭素数1~3と炭素数4~12のものが混在していることにより、(p)成分との相溶性が飛躍的に向上し、表面配向性に優れ、被膜物性の優れた被膜が形成できる。炭素数が1~3のアルコキシシラン基のみの場合は、(p)成分との相溶性、表面配向性が不十分となり、炭素数が4~12のアルコキシシラン基のみの場合は、耐汚染性が低下する傾向となる。(q-1)成分は、該低縮合物全体のアルコキシシラン基のうち、約5~50当量%が炭素数4~12のアルコキシシラン基となるようにしたもの(p)成分との相溶性、被膜の耐汚染性に優れるため好ましい。

【0023】(q-1)成分の平均縮合度は4~20であることが望ましい。平均縮合度が20より大きいものは、粘度上昇等により取り扱いが不便となり、平均縮合度が4より小さいものは、揮発性が高くなりやはり取り扱いが不便となる。

【0024】このような(q-1)成分は、公知の方法により製造することができるが、例えば、炭素数1~3のアルコキシシラン基を有するテトラアルコキシシラン縮合物を、炭素数4~12のアルコールでエステル交換反応により変性する方法があげられる。

【0025】(q-2)成分は、特に(p)成分が合成樹脂エマルジョンである場合に好適に用いることができる。このような(q-2)成分は、合成樹脂エマルジョンとの相溶性が良好で、耐汚染性に優れた被膜を形成することができる。(q-2)成分のアルコキシシラン基の炭素数は1~4である。炭素数が4を超えると、耐汚染性が低下する傾向となる。ポリオキシアルキレン基の平均分子量は、150~2000であることが望ましい。平均分子量が150未満の場合は、(p)成分との相溶性が低下し、2000を超えると被膜の耐水性、強度等が

低下する傾向となる。また、(q-2)の平均縮合度は1~20であることが望ましい。平均縮合度が20を超えると、取り扱いが不便になる。

【0026】(q-2)成分は、公知の方法により製造することが可能であるが、例えば、アルコキシシラン縮合物の1種または2種以上の混合物を、ポリオキシアルキレン基含有化合物1種または2種以上でエステル交換反応させる方法、カップリング剤を用いて付加反応させる方法等があげられる。

【0027】このような(q)成分は、(p)成分の樹脂固形分100重量部に対して、SiO<sub>2</sub>換算で1.0~50.0重量部、好適には2.0~30.0重量部配合することが望ましい。1.0重量部未満では被膜の親水性が十分でないため耐汚染性に劣り、50.0重量部を超えると、硬化被膜の外観が悪化したり、クラックが生じるといった問題が発生しやすくなる。

【0028】ここでSiO<sub>2</sub>換算とは、アルコキシシランやシリケートなどのSi-O結合をもつ化合物を、完全に加水分解した後に、900℃で焼成した際にシリカ(SiO<sub>2</sub>)となつて残る重量分にて表したものである。一般に、アルコキシシランやシリケートは、水と反応して加水分解反応が起こりシラノールとなり、さらにシラノール同士やシラノールとアルコキシにより縮合反応を起こす性質を持っている。この反応を究極まで行くと、シリカ(SiO<sub>2</sub>)となる。これらの反応は

$$RO(Si(OR)_2O)_nR + (n+1)H_2O \rightarrow nSiO_2 + (2n+2)ROH$$

(Rはアルキル基を示す。nは整数。)という反応式で表されるが、この反応式をもとに残るシリカ成分の量を換算したものである。

【0029】透湿層を形成する組成物には、上記成分の他、通常塗料に配合する各種の添加剤、例えば、顔料、骨材、増粘剤、可塑剤、防腐剤、防霉剤、防藻剤、造膜助剤、凍結防止剤、乾燥調整剤、分散剤、紫外線吸収剤、酸化防止剤等を本発明の効果を損なわない程度に適宜配合してもよい。また、本発明の透湿層は、本発明の効果を損なわなければ、硬質であっても、弾性であっても特に限定はされない。

【0030】〔積層方法〕本発明の吸放湿層及び透湿層は、前述した各構成成分を混合した組成物を、クーリング性を必要とする基材表面に積層塗付しても良いし、予めシート状に成形したものを貼り付けても良い。前述の塗付する場合はハケ塗り、スプレー塗装、ローラー塗装により塗付することができる。本発明の吸放湿層は、クーリング効果を必要とする部位である、土木構造物や建築物の屋根、屋上、外壁の表面に適用できる。より具体的には、前記部位に使用されている、金属、コンクリート、スレート板、サイディングボード、押出成形板、等の各種ボード類、磁器タイル、プラスチック等の各種基材に対し、直接適用することもでき、何らかの表面処理

(シーラー、サーフェーサー、フィラー等による下地処理等)を施した上に適用することも可能であるが、特に限定されるものではない。この際、適用される吸放湿層及び、透湿層の膜厚は特に限定はされないが、吸放湿層は0.1mm以上が好ましく、さらに好ましくは0.5mm以上であり、透湿層は0.1mm以下が好ましく、さらに好ましくは0.05mm以下である。

#### 【0031】

【実施例】(配合例1~4)表1に示した原料を使用して、表2に示した配合にて吸放湿性塗料を作製した。作製した塗料を厚さ0.8mmのアルミニウム板上に各塗料を乾燥膜厚が500μmとなるように塗付、乾燥し被膜を形成した。後述の方法により、水蒸気吸脱着性を測定し、その結果を図2に示す。これより、配合例1~3はヒステリシス特性を有し、高い水蒸気吸脱着性を示すことが明らかである。

(配合例A)表1に示した原料を使用して、表2に示した配合にて透湿性塗料を作製した。この透湿性塗料によって得られる乾燥膜(膜厚30μm)の透湿度は85g/m<sup>2</sup>・24Hで、接触角は34°であった。

(配合例B)表1に示した原料を使用して、表2に示した配合にて透湿性塗料を作製した。この透湿性塗料によって得られる乾燥膜(膜厚30μm)の透湿度は96g/m<sup>2</sup>・24Hで、接触角は48°であった。

(配合例C)表1に示した原料を使用して、表2に示した配合にて透湿性塗料を作製した。この透湿性塗料によって得られる乾燥膜(膜厚30μm)の透湿度は65g/m<sup>2</sup>・24H、接触角は74°であった。

【0032】(実施例1)厚さ0.8mmのアルミニウム板上にヒステリシス特性を有し、高い水蒸気吸脱着性を有する配合例1の塗料を乾燥膜厚が500μmとなるように塗付、乾燥し被膜を形成した。さらにその表面に水に対する接触角が70°以下である配合例Aの塗料を乾燥膜厚30μmになるように積層した。作製した試験体について、下記の試験方法に従い水蒸気吸脱着性、および遮熱性試験を行ったところ、図3、図4、図5に示す結果を得た。結果より明白のように、優れた水蒸気吸脱着性、および遮熱性を示し、4ヶ月暴露後の被膜においても遮熱性を維持することが認められた。

【0033】(実施例2)厚さ0.8mmのアルミニウム板上にヒステリシス特性を有し、高い水蒸気吸脱着性を有する配合例2の塗料を乾燥膜厚が500μmとなるように塗付、乾燥し被膜を形成した。さらにその表面に水に対する接触角が70°以下である配合例Aの塗料を乾燥膜厚30μmになるように積層した。作製した試験体について、実施例1と同様な試験を行ったところ、図3、図4、図5に示す結果を得た。結果より明白のように、優れた水蒸気吸脱着性、および遮熱性を示し、4ヶ月暴露後の被膜においても遮熱性を維持することが認められた。



【0034】（実施例3）厚さ0.8mmのアルミニウム板上にヒステリシス特性を有し、高い水蒸気吸脱着量を有する配合例3の塗料を乾燥膜厚が500 $\mu$ mとなるように塗付、乾燥し被膜を形成した。さらにその表面に水に対する接触角が70°以下である配合例Bの塗料を乾燥膜厚30 $\mu$ mになるように積層した。作製した試験体について、を実施例1と同様な試験を行ったところ、図3、図4、図5に示す結果を得た。結果より明白なように、優れた水蒸気吸脱着性、および遮熱性を示し、4ヶ月暴露後の被膜においても遮熱性を維持することが認められた。

【0035】（比較例1）厚さ0.8mmのアルミニウム板上に水蒸気吸脱着性においてヒステリシス特性を示さない配合例4の塗料を乾燥膜厚が500 $\mu$ mとなるように塗付、乾燥し被膜を形成した。さらにその表面に水に対する接触角が70°以下である配合例Aの塗料を乾燥膜厚30 $\mu$ mになるように積層した。作製した試験体について、実施例1と同様な試験を行ったところ、図3、図4、図5に示す結果を得た。結果より明白なように、水蒸気吸脱着性が低く、且つ、ヒステリシス特性を示さないため、躯体温度の上昇を抑制することが困難であることが明らかとなった。

\*

【0036】（比較例2）厚さ0.8mmのアルミニウム板上にヒステリシス特性を有し、高い水蒸気吸脱着性を有する配合例1の塗料を乾燥膜厚が500 $\mu$ mとなるように塗付、乾燥し被膜を形成した。さらにその表面に水に対する接触角が70°を超える配合例Cの塗料を乾燥膜厚30 $\mu$ mになるように積層した。作製した試験体について、実施例1と同様な試験を行ったところ、図3、図4、図5に示す結果を得た。結果より明白なように、試験体作製直後においては、水蒸気吸脱着性が高く、躯体温度の上昇を抑制することも可能であったが、4ヶ月暴露後の被膜においては、汚染物質の付着により遮熱性を維持することができなかった。

【0037】（試験結果）本発明におけるクーリング性被膜積層構造の水蒸気吸脱着性および遮熱性は粉体の水蒸気吸脱着性により差が認められ、また吸放湿性高分子に架橋剤を付与することでより水蒸気吸脱着性、および遮熱性の向上が確認された。また、表面の水に対する接触角が70°以下の被膜を積層させることで、クーリング機能を長期間維持できることも確認された。

【0038】

【表1】

原料	詳細
アクリルエマルジョン樹脂	モノマー組成：St、2EHA、BA、MAA 固形分50%
アクリルポリオール樹脂	モノマー組成：MMA、BA、St、2HEMA 固形分50%
アクリルシリコン樹脂	アルコキシシリル基含有アクリルシリコン樹脂 固形分：50%
イソシアネート化合物	イソシアヌレート型HMDI
吸放湿性合成樹脂微粒子	MA-AN共重合体のビッドラフ-NaOH処理品 温度20℃、相対湿度45±5%での吸湿率：44% カルボキシル基量：7mmol/g 平均粒子径：0.4 $\mu$ m
架橋剤	エポキシ系架橋剤 組成：ポリヒドロキシアルカンポリグリシジルエーテル、固形分：100%
硬化剤	ジブチルスズジラウレート
シリケートA	メチルシリケート縮合物のn-オクチルアルコール変性物、エステル交換率99当量% シリカ残量比率：33wt%
シリケートB	エチルシリケート縮合物のポリオキシエチレングリコール#200変性物 シリカ残量比率：21wt%
A型シリカゲル	比表面積：500m <sup>2</sup> /g、平均粒子径：2.7 $\mu$ m
アロフェン	比表面積：300m <sup>2</sup> /g、平均粒子径：4.0 $\mu$ m
着色顔料	酸化チタン
添加剤	消泡剤、防腐剤、造膜助剤

St：ステレン、2EHA：2-エチルヘキシルアクリレート、BA：n-ブチルアクリレート、MAA：メタクリル酸、MMA：メチルメタクリル酸、2HEMA：2-ヒドロキシエチルメタクリレート、MA：メチルアクリレート、AN：アクリロニトリル

【0039】

【表2】



	配合例 1	配合例 2	配合例 3	配合例 4	配合例 A	配合例 B	配合例 C
アクリルアミド樹脂	100	100	100	100		100	
アクリルアミド樹脂							100
アクリルアミド樹脂					100		
イソシアネート化合物							83.4
吸放湿性合成樹脂微粒子	23	23	23				
架橋剤		0.69					
硬化剤					2.0		
シケートA					45.4		
シケートB						23.9	
A型シケートB	50						
アクリン		50	50				
着色顔料					72	72	72
添加剤	0.18	0.18	0.18	0.18	1.5	1.5	1.5
透過度 (g/m <sup>2</sup> ・24h)	—	—	—	—	85	96	65
接触角 (°)	—	—	—	—	34	48	74

透過度、接触角を除き、数値はすべて重量部（固形分）を示す。

【0040】（水蒸気吸脱着性試験方法）水蒸気の吸脱着性は恒温恒湿器を用いて温度20℃、湿度30%の槽内に各試験体の重量が平衡になるまで放置し、吸着量を測定した。次に温度20℃、湿度40%で同様の操作を行い、順次湿度を10%ずつ上げながら90%までの吸着量を求めた。その後、同温度下で湿度を10%ずつ下げながら脱着量を求めた。

【0041】（接触角試験方法）接触角試験は各試験体を脱イオン水中に3時間浸漬し、18時間乾燥させた後に、協和界面科学（株）製CA-A型接触角測定装置にて行った。

【0042】（遮熱性試験方法）遮熱性試験は250Wの赤外線ランプを用いて、赤外線を試験体表面に360分間照射し、その裏面温度を測定した。この時、各試験体は温度20℃、相対湿度90%にて吸湿させ、その吸湿量が平衡に達した試験体を使用した。次にその試験体を大阪府茨木市で南面向き45度傾斜にて屋外暴露を4ヶ月実施し、これら試験体について同様の方法にて裏面温度を測定した。

【0043】

【発明の効果】本発明の積層構造を建築物の屋根や屋上

等に適用すると、夏期における太陽光の熱線による屋根や屋上等の蓄熱を防止し、且つ、太陽近赤外線の蓄熱場として作用する表面層の汚染物質を除去でき、建築物内部の温度上昇を抑制することができる。従って、本発明積層構造は夏期の冷房使用頻度を減少させ、電力消費を節約することが可能となる。また、本発明積層構造は既存の屋根等の表面に適用することができるため屋根構造を大きく変える必要がなく、比較的容易に施工することができ、改修工事を兼ねる事もできる。

【図面の簡単な説明】

【図1】水蒸気吸脱着性のヒステリシス特性を示すグラフ

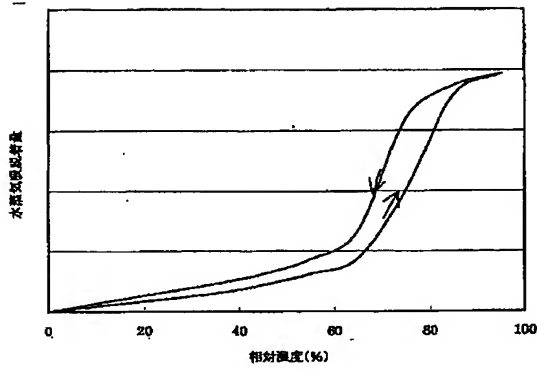
【図2】吸放湿層の水蒸気吸脱着性試験結果を示すグラフ

【図3】積層被膜の水蒸気吸脱着性試験結果を示すグラフ

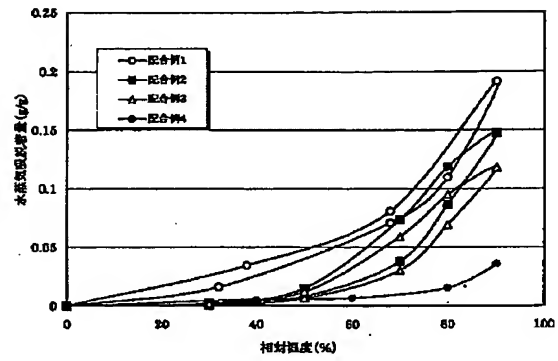
【図4】暴露前の積層被膜の遮熱性試験結果を示すグラフ

【図5】4ヶ月暴露後の積層被膜の遮熱性試験結果を示すグラフ

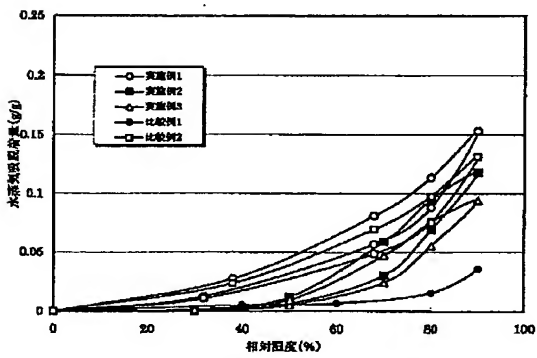
【図1】



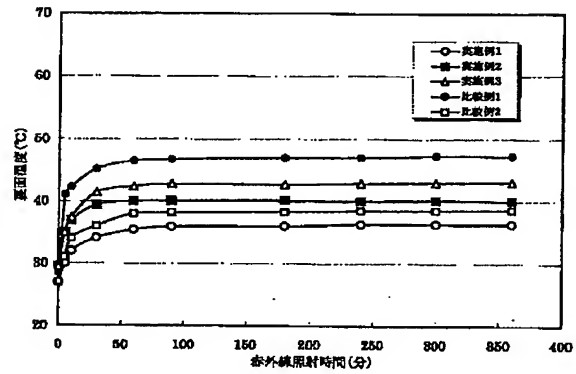
【図2】



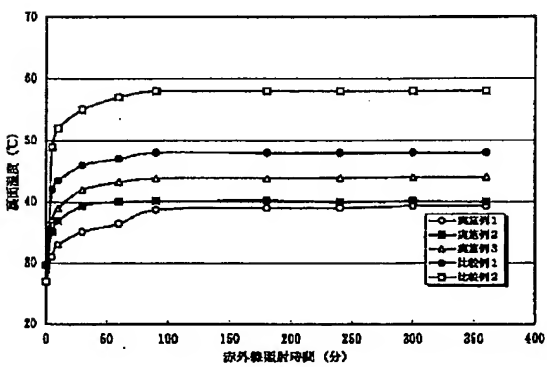
【図3】



【図4】



【図5】



フロントページの続き

(51)Int.Cl.<sup>7</sup>

E 0 4 B 1/74

識別記号

F I

E 0 4 B 1/74

タームコード (参考)

H  
T

F ターム (参考) 2E001 DB03 DB04 DD01 DD04 DD12  
DD18 DH23 FA04 FA16 FA18  
GA06 GA24 GA42 HA02 HA04  
HA14 HB01 HB04 HD11 HF04  
HF05 JA06 JD02 LA16 MA01  
4D075 CA40 DC03 DC05 EB42  
4F100 AA03 AA20 AA21 AB10 AH06B  
AK01A AK01B AK25 AK51  
AK52B BA02 BA07 CA02A  
DE01A DJ00A EH46 GB07  
GB90 JD04 JD04B JD15  
JD15A JD16 JD16A JL06  
JM01A YY00A YY00B